Rec'd PCT/PTO 02 DEC 2004 # PCT/JP03/07464

12.06.03

JAPAN PATENT OFFICE

REC'D 0 1 AUG 2003

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載され いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

6月13日 2002年

願番 Application Number: 特願2002-173040

[ST. 10/C]:

[JP2002-173040]

人 Applicant(s):

ダイキン工業株式会社

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH

RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年 7月11日



Best Available Copy

【書類名】

特許願

【整理番号】

183654

【提出日】

平成14年 6月13日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

C08F120/24

C09K 3/00

【発明者】

【住所又は居所】

大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社

淀川製作所内

【氏名】

山口 史彦

【発明者】

【住所又は居所】

大阪府摂津市西一津屋1番1号 ダイキン工業株式会社

淀川製作所内

【氏名】

石川 雅彦

【特許出願人】

【識別番号】

000002853

【住所又は居所】

大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号梅田センター

ビル

【氏名又は名称】 ダイキン工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100062144

【弁理士】

【氏名又は名称】

青山 葆

【選任した代理人】

【識別番号】

100086405

【弁理士】

【氏名又は名称】 河宮 治



【識別番号】 100083356

【弁理士】

【氏名又は名称】 柴田 康夫

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 013262

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9717866

【プルーフの要否】 要



【発明の名称】 共重合体、紙用処理剤および加工紙

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (a) 50~92重量%の一般式:

【化1】

$$R_{f}$$
—A-O-C—C=CH- R^{12} (I)

[式中、R $_{\mathbf{f}}$ は、 $1\sim2$ 1個の炭素原子、好ましくは $4\sim1$ 6個の炭素原子を含む直鎖または分岐鎖のフルオロアルキル基を表し、

Aは、A基の隣の酸素原子と結合する炭素原子を有しており、必要に応じて少なくとも1つの酸素、硫黄および/または窒素原子を含むことができる二価の有機基を表し、

 R^{11} および R^{12} のうち一つは水素原子、他方は水素原子または $1\sim4$ 個の炭素原子を含むアルキル基を表す。]

で示される少なくとも1種の含フッ素モノマーと、

(b) 1~25重量%の一般式:

【化2】

$$\begin{array}{c|c}
R^{22} & O \\
N-B-O-C-C=CH_2 \\
R^{23} & R^{21}
\end{array}$$
(II)

および/または

【化3】

[式中、Bは、 $1\sim4$ 個の炭素原子を含む直鎖または分岐アルキレン基を表し、R 2 1 は、水素原子または $1\sim4$ 個の炭素原子を含むアルキル基を表し、R 2 2 、R 2 3 および R 2 4 は、同じかまたは異なっており、水素原子、 $1\sim1$



8個の炭素原子を含む直鎖または分岐アルキル基、またはヒドロキシエチル基またはベンジル基であるか、またはR²²およびR²³とそれらの結合している窒素原子を合わせてモルホリノ、ピペリジノまたは1ーピロリジニル基を形成するものを表し、

X-はアニオン基を表す。]

で示される少なくとも1種の含窒素モノマーと、

^{*} (c) 1~25重量%の一般式:

【化4】

$$R^{33}$$
 R^{32}
 R^{34}
 $CH=CH_{2}$
(IV)

[式中、R31、R32、R33およびR34は、同じかまたは異なっており、水素原子、または $1\sim4$ 個の炭素原子を有するアルキル基を表わす。] で示されるピロリドンモノマーと、

(d) 1~5重量%のアニオン性官能基を有するモノマー を含んでなる含フッ素共重合体。

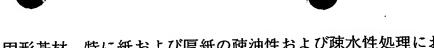
【請求項2】 さらに、(e) $0 \sim 10$ 重量%の、モノマー(a)、(b) (c) および(d) 以外のモノマーをも含有する請求項1に記載の共重合体。

【請求項3】 含フッ素モノマー (a) が、一般式(I)においてR $_{\mathbf{f}}$ が、 $4\sim1$ 6個の炭素原子を含むパーフルオロアルキル基を表す少なくとも1種の含フッ素モノマーである請求項1に記載の共重合体。

【請求項4】 含窒素モノマー(b)が、ジメチルアミノエチルメタクリレートまたはN-tertープチルアミノエチルメタクリレートである請求項1に記載の共重合体。

【請求項5】 ピロリドンモノマー(c)がN-ビニルピロリドンである請求項1に記載の共重合体。

【請求項6】 アニオン官能基含有モノマー(d)がアクリル酸またはメタクリル酸である請求項1に記載の共重合体。



【請求項7】 固形基材、特に紙および厚紙の疎油性および疎水性処理において、請求項1~6のいずれかに記載の共重合体を使用する方法。

【請求項8】 請求項1~6のいずれかに記載の共重合体を含んでなる紙用 処理剤。

【請求項9】 紙用処理剤が紙の表面に適用されるものであり、紙用処理剤を、紙の重量に対するフッ素原子の割合が0.05~0.2重量%になるような量で使用する請求項8記載の紙用処理剤。

【請求項10】 紙用処理剤が紙の内部を含む紙全体に適用されるものであり、紙用処理剤を、パルプ重量に対するフッ素原子の割合が0.2~0.4重量%になるような量で使用する請求項8記載の紙用処理剤。

【請求項11】 請求項8~10のいずれかに記載の紙用処理剤で処理された加工紙。

【請求項12】 モノマー(a)、(b)、(c)および(d)の共重合を 水溶性有機溶媒または水溶性有機溶媒混合物の溶液中で行い、次いで必要に応じ て無機または有機酸水溶液により希釈することを特徴とする、請求項1に記載の 共重合体の製造方法。

【請求項13】 含窒素モノマーをあらかじめ酸で中和した後、モノマーを 重合することを特徴とする、請求項1に記載の共重合体の製造方法。

【請求項14】 重合後に過酸化水素水溶液による処理を行う請求項12または13に記載の方法。

【請求項15】 過酸化水素の量がモノマーの全重量に対して $0.1\sim10$ %、好ましくは $0.3\sim3$ %である請求項 $12\sim14$ のいずれかに記載の方法。

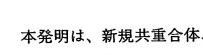
【請求項16】 共重合を行うための溶媒がN-メチルー2-ピロリドンである請求項 $12\sim15$ のいずれかに記載の方法。

【請求項17】 有機酸水溶液における酸が酢酸である請求項12~16のいずれかに記載の方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】



本発明は、新規共重合体、該共重合体を含んでなる紙用処理剤、および該紙用 処理剤で処理された紙に関する。

[0002]

【従来の技術】

従来、紙用の耐水耐油加工剤としては、

- (1) ポリフルオロアルキル基(以下、R_f基と記す。)を有するリン酸エステ ル化合物を必須成分とする加工剤(特開昭64-6196号公報、特開平3-1 23786号公報)、
- (2) R_f基を有するアクリレートと塩化ビニリデンの共重合体(特開昭55-69677号公報、特開昭51-133511号公報、特公昭53-22547 号公報)を必須成分とする加工剤、
- (3) R_f基を有するアクリレートとジメチルアミノアルキルメタクリレートと 酢酸ビニルの共重合体(特開平7-206942号公報)を必須成分とする加工 剤

が提案されている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】

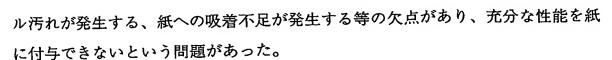
加工剤の R_f 基を有するリン酸エステル化合物(1)は、水溶性化合物である ため、紙に対して撥水性を付与できないという問題があった。さらに、サイズ剤 が共存する場合には撥油性が著しく低下するという問題があった。

[0004]

紙の一般的な耐油加工に、原紙に加工剤を含浸またはコーティングする外添加 工法がある。外添加工法においては、サイズプレスや各種のコーターが用いられ 、乾燥は80~100℃で数秒~数十秒の短時間で行われる。この外添加工法に 加工剤を用いる場合には、低温、短時間の乾燥で、高い耐水耐油性を付与する加 工剤を選択する必要がある。

[0005]

加工剤(2)は水で希釈して紙に外添する場合に、高速での浸漬、絞り、循環 等を行うと、加工剤の安定性が乏しくなり、加工剤中にスカムが発生する、ロー



加工剤(3)は、紙力剤やサイズ剤などのカチオン性の薬剤を併用したときに 充分な性能を紙に付与できないという問題があった。

[0006]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、特定の重合単位を含む共重合体を必須成分とする紙用処理剤で 紙を処理することにより、カチオン性の薬剤(例えば、紙力増強剤)を併用して も充分な性能を紙に付与できること、および該紙用処理剤は、粘度が低く取り扱 い性に優れていることを見いだした。

[0007]

すなわち本発明の主題は、

(a) 50~92重量%の一般式:

【化5】

$$R_{f}$$
—A—O—C—C=CH— R^{12} (I)

[式中、R $_{\mathbf{f}}$ は、 $1\sim2$ 1個の炭素原子、好ましくは $4\sim1$ 6 個の炭素原子を含む直鎖または分岐鎖のフルオロアルキル基を表し、

Aは、A基の隣の酸素原子と結合する炭素原子を有しており、必要に応じて少なくとも1つの酸素、硫黄および/または窒素原子を含むことができる二価の有機基を表し、

で示される少なくとも1種の含フッ素モノマーと、

(b) 1~25重量%の一般式:

【化6】

$$\begin{array}{c|c}
R^{22} & O \\
N-B-O-C-C=CH_2 \\
R^{23} & R^{21}
\end{array}$$
(II)

および/または

【化7】

[式中、Bは、 $1\sim4$ 個の炭素原子を含む直鎖または分岐アルキレン基を表し、R21は、水素原子または $1\sim4$ 個の炭素原子を含むアルキル基を表し、R22、R23およびR24は、同じかまたは異なっており、水素原子、 $1\sim1$ 8個の炭素原子を含む直鎖または分岐アルキル基、またはヒドロキシエチル基またはベンジル基であるか、またはR22およびR23とそれらの結合している窒素原子を合わせてモルホリノ、ピペリジノまたは1-ピロリジニル基を形成するものを表し、

X-はアニオン基を表す。]

で示される少なくとも1種の含窒素モノマーと、

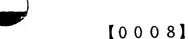
(c) 1~25重量%の一般式:

【化8】

$$R^{38}$$
 R^{32}
 R^{34}
 $CH=CH_2$
(IV)

[式中、 R^{3} 1、 R^{3} 2 、 R^{3} 3 3 3 3 3 4 4 は、同じかまたは異なっており、水素原子、または 1 4 個の炭素原子を有するアルキル基を表わす。] で示されるピロリドンモノマーと、

(d) 1~5重量%のアニオン性官能基を有するモノマー を含んでなる含フッ素共重合体にある。



本発明の共重合体は、さらに、(e) $0\sim10$ 重量%の、モノマー(a)、(b)、(c)および(d)以外の少なくとも1 種のモノマーを含有していてよい。本発明の共重合体は、モノマー(a)、(b)、(c)および(d)、ならびに必要に応じてモノマー(e)から誘導された構成単位を有する。

本明細書においては、アクリレートとメタクリレートを総称して、(メタ)アクリレートと記す。(メタ)アクリルアミド等の記載においても同様である。

[0009]

 R_f 基は、炭素数 $1\sim2$ 1のアルキル基における水素原子の2以上がフッ素原子に置換された基である。 R_f 基は、直鎖構造であっても分岐構造であってもよい。 R_f 基の炭素数は、 $2\sim2$ 0が好ましく、特に $4\sim1$ 6が好ましい。 R_f 基中のフッ素原子の割合は、(R_f 基中のフッ素原子数)/(R_f 基に対応する同一炭素数のアルキル基中の水素原子数)×100(%)で表現した場合、60%以上が好ましく、特に80%以上が好ましく、とりわけ実質的に100%であるのが好ましい。 R_f 基がパーフルオロアルキル基であることが特に好ましい。パーフルオロアルキル基は、アルキル基の水素原子の全てがフッ素原子に置換された基である。

[0010]

含フッ素モノマー (a) は、 R_f 基を有する(メタ)アクリレートである。 R_f 基を有する(メタ)アクリレートとは、(メタ)アクリレートのエステル残基中に R_f 基が存在する化合物である。 R_f 基を有する(メタ)アクリレートは1種であっても2種以上であってもよい

含フッ素モノマー (a) は、例えば、次の一般式で表されるフルオロアルキル 基含有 (メタ) アクリレートであってよい。

$$R_{f} - A - OCOCR^{11} = CH_{2}$$
 (I - a)

[式中、 R_{f} 、 R^{11} およびAは式(I)と同意義である。]

[0011]

式(I)および(I - a)において、A基は、 $1\sim20$ 個の炭素原子をもつ直鎖状または分岐状のアルキレン基、- S O $_2$ N (R^{21}) R^{22} - 基または- C H $_2$



 $CH(OR^{23})CH_2$ - 基(但し、 R^{21} は $1\sim10$ 個の炭素原子をもつアルキル基、 R^{22} は $1\sim10$ 個の炭素原子をもつ直鎖状または分岐状のアルキレン基、 R^{23} は水素原子または $1\sim10$ 個の炭素原子をもつアシル基である。)であってよい。

[0012]

含フッ素モノマー(a)としては、例えば以下のものを例示できる。

[0013]

【化9】

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
\downarrow \\
Rf-SO_{2}-NR^{2}OCOCR^{3}=CH_{2}
\end{array}$$
(1)

$$Rf-(CH_2)_nOCOCR^3=CH_2$$
 (2)

[0014]

【化10】

$$R^1$$
Rf-CONR²OCOCR³=CH₂ (3)

【化11】

OH Rf-CH₂CHCH₂OCOCR³=CH₂ (4)

OCOR³
| Rf-CH₂CHCH₂OCOCR³=CH₂ (5)

 $Rf-O-Ar-CH_2OCOCR^3=CH_2$ (6)

[0015]

[式中、 R_f は炭素数 $1\sim 2$ 1のフルオロアルキル基、 R^1 は水素または炭素数 $1\sim 1$ 0のアルキル基、 R^2 は炭素数 $1\sim 1$ 0のアルキレン基、 R^3 は水素またはメチル基、 A_r は置換基を有することもあるアリーレン基、nは $1\sim 1$ 0の整数である。]

[0016]

含フッ素モノマー (a) の具体例としては、下記化合物が挙げられる。なお、R6は水素原子またはメチル基を表す。

[0017]

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2R_f$.

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2N(CH_2CH_2CH_3)COR_f$.

 $CH_2=CR^6COOCH(CH_3)CH_2R_f$

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2N(CH_3)SO_2R_f$.

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2N(CH_3)COR_f$.

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2N(CH_2CH_3)SO_2R_f$.

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2N(CH_2CH_3)COR_f$.

 $CH_2=CR^6COOCH_2CH_2N(CH_2CH_2CH_3)SO_2R_f$

 CH_2 =CR 6 COOCH(CH $_2$ C1)CH $_2$ OCH $_2$ CH $_2$ N(CH $_3$)SO $_2$ R $_f$ \circ

[0018]

含フッ素モノマー(a)の詳細な具体例としては、下記化合物が挙げられる。

[0019]

 $F(CF_2)_5CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $F(CF_2)_6CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $H(CF_2)_6CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $H(CF_2)$ 8CH2OCOCR6=CH2.

 $H(CF_2)_{10}CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $H(CF_2)_8CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $F(CF_2)$ 8CH2CH2CH2OCOCR⁶=CH2、

 $F(CF_2)_{10}CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $\texttt{F(CF}_2)_{12} \texttt{CH}_2 \texttt{CH}_2 \texttt{OCOCR}^6 \texttt{=CH}_2,$

[0020]

 $(CF_3)_2$ $CF(CF_2)_4CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$.

 $(CF_3)_2$ $CF(CF_2)_6CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$.

 $(CF_3)_2$ $CF(CF_2)_8CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $F(CF_2)_8SO_2N(C_3H_7)CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $F(CF_2)$ 8CON(C₃H₇)CH₂CH₂OCOCR⁶=CH₂、

 $F(CF_2)_8CH_2CH(CH_3)_9COCR_6=CH_2$

 $F(CF_2)_8(CH_2)_4OCOCR_6=CH_2$.

[0021]

 $F(CF_2)$ 8SO₂N(CH₃)CH₂CH₂OCOCR⁶=CH₂、

 $F(CF_2)_8CON(CH_3)CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $F(CF_2)_8SO_2N(C_2H_5)CH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

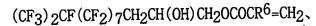
 $F(CF_2)$ 8CON (C_2H_5) CH₂CH₂OCOCR⁶=CH₂,

 $F(CF_2)$ 8CONHCH₂CH₂OCOCR⁶=CH₂ \

 $(CF_3)_2CF(CF_2)_5(CH_2)_3OCOCR^6 = CH_2$,

 $(CF_3)_2CF(CF_2)_5CH_2CH(OCOCH_3)OCOCR_6=CH_2$

 $(CF_3)_2CF(CF_2)_5CH_2CH(OH)CH_2OCOCR^6=CH_2$



 $F(CF_2) \circ CH_2CH_2OCOCR^6 = CH_2$.

 $F(CF_2)_9CONHCH_2CH_2OCOCR^6=CH_2$

 $\texttt{F(CF}_2) \, 9 \texttt{SO}_2 \texttt{N(CH}_3) \, \texttt{CH}_2 \texttt{CH}_2 \texttt{OCH}_2 \texttt{CH} (\texttt{CH}_2 \texttt{C1}) \, \texttt{OCOCR} \\ ^6 = \texttt{CH}_2 \quad \circ \quad \\$

「上記式中、R⁶は水素原子またはメチル基を表す。]

[0022]

含窒素モノマー(b)は、少なくとも1つの窒素原子(特に、アミノ基)および1つの炭素-炭素二重結合を有する化合物である。含窒素モノマー(b)は、上記の一般式(II)に示される窒素原子がカチオン化されていない化合物、または上記の一般式(III)に示される窒素原子がカチオン化されている化合物である。式(II)の含窒素モノマーは、カチオン性基を有しない(メタ)アクリレートである。式(III)の含窒素モノマーは、カチオン性基を有する(メタ)アクリレートである。

[0023]

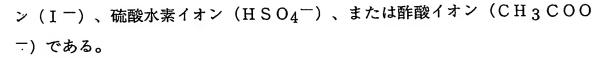
カチオン性基として第4アンモニウム塩基が存在していてもよい。すなわち、式 (III) において、 R^2 2、 R^2 3、および R^2 4は、それぞれ独立にアルキル基であるか、 R^2 2および R^2 3が共同して2価有機基を形成しかつ R^2 4がアルキル基であってよい。アルキル基としては、メチル基またはエチル基が好ましい。

[0024]

R22およびR23が共同して2価有機基を形成した場合の2価有機基としては、 炭素数2以上のポリメチレン基、該ポリメチレン基の水素原子の1個以上が置換 された基、またはポリメチレン基の炭素-炭素結合間にエーテル性酸素原子が挿 入された基が好ましい。ポリメチレン基の水素原子を置換する置換基としては、 メチル基、エチル基、またはn-プロピル基等のアルキル基が好ましい。

[0025]

 X^- は対イオン(アニオン基)である。Xは、ハロゲン原子、または酸(無機酸または有機酸)から1つのカチオン性の水素原子の除いた後に残る基であって X^- の例は、塩素イオン(X^- 0)、臭素イオン(X^- 0)、ヨウ素イオ



[0026]

含窒素モノマー(b)から誘導される重合体中の重合単位は、1種であっても 2種以上であってもよい。該重合単位が2種以上である場合には、アルキル基部 分または対イオンの異なる2種以上からなるのが好ましい。含窒素モノマー(b)を含ませることにより、加工剤を処理後に低温で短時間の乾燥を行っても高い耐水性および耐油性を紙に付与し、また、加工剤の安定性を向上させる効果も有する。

[0027]

含窒素モノマー(b)から誘導されるカチオン性基を有しない繰り返し単位の 例としては、以下が挙げられる。

- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_2N(CH_3)_2]]-$
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_3N(CH_3)_2]]-$
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_2N(CH_2CH_3)_2]]-$
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_3N(CH_2CH_3)_2]]-$
- $[\mathtt{CH}_2 \mathtt{C} \left(\mathtt{R} \right) \left[\mathtt{COOCH}_2 \mathtt{CH} \left(\mathtt{OH} \right) \mathtt{CH}_2 \mathtt{N} \left(\mathtt{CH}_3 \right)_2 \right] \right] \mathsf{L}_2 + \mathsf{L}_2 + \mathsf{L}_3 + \mathsf$
- -[CH₂-C(R)[CONH(CH₂)₂N(CH₃)₂]]-
- -[CH₂-C(R)[CONH(CH₂)₃N(CH₃)₂]]-
- -[CH₂-C(R)[CONH(CH₂)₂N(CH₂CH₃)₂]]-
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_3N(CH_2CH_3)_2]]-$

[0.028]

含窒素モノマー(b)から誘導されるカチオン性基を有する重合単位の具体例 としては、以下が挙げられる。

[0029]

- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_2N^+(CH_3)_3 \cdot X^-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_3N^+(CH_3)_3 \cdot X^-]]_-$
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_2N+(CH_2CH_3)_3 \cdot X-]]-$

- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_3N^+(CH_2CH_3)_3 \cdot X^-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[COOCH_2CH(OH)CH_2N+(CH_3)_3 \cdot X-]]-$
- $-[\text{CH}_2\text{-C}(\textbf{R})\,[\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\,\text{CH}_2\text{N+}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_{\,3}\,\cdot\,\textbf{X}^-]\,]-\,\,,$
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_2N^+(CH_3)_3 \cdot X^-]]$
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_3N^+(CH_3)_3 \cdot X^-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_2N+(CH_2CH_3)_3 \cdot X-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_3N^+(CH_2CH_3)_3 \cdot X^-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_2N+H(CH_3)_2 \cdot X-]]-$
- -[CH₂-C(R)[COO(CH₂)₃N+H(CH₃)₂ · X-]]-
- $-[CH_2-C(R)[COO(CH_2)_2N+H(CH_2CH_3)_2 \cdot X-]]-$
- -[CH₂-C(R)[CONH(CH₂)₂N+H(CH₃)₂ · X-]]-
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_3N+H(CH_3)_2 \cdot X-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_2N+H(CH_2CH_3)_2 \cdot X-]]-$
- $-[CH_2-C(R)[CONH(CH_2)_3N+H(CH_2CH_3)_2 \cdot X^-]] \circ$

[0030]

ピロリドンモノマー (c) は、ピロリドン基および 1 つの炭素 - 炭素 - 重結合を有する化合物である。式 (IV) において、R 3 1 、R 3 2 、R 3 3 および R 3 4 は、水素原子またはメチル基であることが好ましい。ピロリドンモノマー (c) の例は、N - ビニル- 2 - ピロリドン、N - ビニル- 3 - メチル- 2 - ピロリドン、N - ビニル- 5 - メチル- 2 - ピロリドン、N - ビニル- 5 - メチル- 2 - ピロリドン、N - ビニル- 3 - ジメチル- 2 - ピロリドンである。

[0031]

アニオン性官能基を有するモノマー(d)は、アニオン性官能基および1つの 炭素 – 炭素二重結合を有する化合物である。アニオン性官能基の例は、-C(=0)0 H、 $-SO_3$ H、 $-SO_3$ N a である。モノマー(d)の例は、アクリル酸、メタクリル酸、スチレンスルホン酸ソーダである。

[0032]

本発明の共重合体は、モノマー (a)、(b)、(c)および(e)以外の他のモノマー (e)を含有してもよい。他のモノマー (e)としては、以下のもの



が挙げられる。エチレン、酢酸ビニル、塩化ビニル、フッ化ビニル、ハロゲン化ビニルスチン、αーメチルスチレン、pーメチルスチレン、ポリオキシアルキレンモノ (メタ) アクリレート、 (メタ) アクリルアミド、ジアセトン (メタ) アクリルアミド、メチロール化 (メタ) アクリルアミド、Nーメチロール (メタ) アクリルアミド、アルキルビニルエーテル、ハロゲン化アルキルビニルエーテル、アルキルビニルケトン、ブタジエン、イソプレン、クロロプレン、グリシジル(メタ) アクリレート、2ーヒドロキシエチル (メタ) アクリレート、アジリジニル (メタ) アクリレート、ベンジル (メタ) アクリレート、イソシアネートエチル (メタ) アクリレート、シクロヘキシル (メタ) アクリレート、短鎖アルキル (メタ) アクリレート、無水マレイン酸、ポリジメチルシロキサン基を有する(メタ) アクリレート、Nービニルカルバゾール等。

[0033]

モノマーの量は、共重合体の重量に対して、

モノマー (a) が50~92重量%、例えば75~90重量%、

モノマー (b) が1~25重量%、例えば10~16重量%、

モノマー (c) が1~25重量%、例えば1~5重量%、

モノマー (d) が1~5重量%、例えば1~3重量%、

モノマー (e) が0~10重量%、例えば0~3重量%である。

[0034]

本発明の共重合体の製造は、モノマー(a)、(b)、(c)および(d)ならびに必要に応じてモノマー(e)を液体媒体中、重合することによって行える。液体媒体は、水溶性有機溶媒であることが好ましい。液体媒体は、水溶性有機溶媒を含む混合物であってもよい。モノマーおよび液体媒体は、モノマーが液体媒体に溶解した溶液の形態であることが好ましい。重合は、溶液重合であることが好ましい。

本発明において、共重合を行った後に、無機または有機酸の水溶液を添加してモノマー(b)からの構成単位を中和するか;あるいはあらかじめ有機酸で中和された含窒素モノマー(a)を用いて共重合を行ってよい。含窒素モノマー(II)をあらかじめ酸で中和した後、モノマーを重合する場合には、有機酸水溶液に



よる中和を要しない。

[0035]

共重合後の重合体混合物は、必要に応じて、液体媒体(例えば、水、あるいは 無機または有機酸の水溶液)を加えて、希釈してよい。

[0036]

共重合を行うために使用される液体媒体である水溶性有機溶媒の非限定的な例として、ケトン類(例えば、アセトンまたはメチルエチルケトン)、アルコール類(例えば、イソプロパノール)、エーテル類(例えば、エチレングリコールやプロピレングリコールのメチルまたはエチルエーテル、およびその酢酸エステル、テトラヒドロフラン、およびジオキサン)、ジメチルホルムアミド、Nーメチルー2ーピロリドン、ブチロラクトン及びジメチルスルホキシドを挙げることができる。Nーメチルー2ーピロリドン(NMP)、またはNーメチルー2ーピロリドンとアセトンの混合物を溶媒として使用することが好ましい。溶液中の全モノマーの濃度は、20~70重量%、好ましくは40~60重量%の範囲をとることができる。

[0037]

共重合は、少なくとも一種類の開始剤を、全モノマー重量に対して0.1~2. 0%の割合で使用することで行ってよい。開始剤として、過酸化ベンゾイル、過酸化ラウロイル、過酸化スクシニル、過ピバル酸 tert=rt te

共重合は、40 \mathbb{C} から反応混合物の沸点までの温度範囲で行うことができる。 共重合は、好ましくは $60\sim90$ \mathbb{C} で行う。

[0038]

希釈段階は、共重合体の有機溶液に、液体媒体、例えば、水、強いまたは中強 度の無機あるいは有機酸水溶液を加えることによって行える。このような酸とし て、例えば塩酸、臭化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸、酢酸、ギ酸、プロピオン酸 、乳酸、を挙げることができるが、酢酸を使用することが好ましい。使用する水



溶液の量とその酸の濃度は、一つは式(II)のモノマーのアミン官能基を完全に中和するため、さらにもう一つは最終共重合体溶液の固形分含量を5~30重量%、好ましくは20~30重量%とするために、十分な量であることが好ましい。

[0039]

アミン官能基を完全に塩化するためには、酸の量を、含窒素モノマー(b)に 対して1~5酸当量、好ましくは2~3酸当量とすると好都合である。

共重合後に過酸化水素(例えば、過酸化水素水溶液)を添加してよい。使用される過酸化水素の量は、モノマーの総重量に対して0.1~10重量%、好ましくは0.3~3重量%である。過酸化水素を反応させる処理は、25~100℃、好ましくは70~85℃で行う。

[0040]

紙は従来既知の抄造方法によって製造できる。抄造前のパルプスラリーに処理 剤を添加する内添法、または抄造後の紙に処理剤を適用する外添法を用いること ができる。

紙用処理剤が紙の表面に適用される場合に、紙用処理剤を、紙の重量に対するフッ素原子の割合が、 $0.02\sim0.5$ 重量%、特に $0.05\sim0.2$ 重量%になるような量で使用することが好ましい。紙用処理剤が紙の内部を含む紙全体に適用される場合に、紙用処理剤を、パルプ重量に対するフッ素原子の割合が $0.05\sim1.0$ 重量%、特に $0.2\sim0.4$ 重量%になるような量で使用することが好ましい。

[0041]

このように処理された基材は、室温または高温での簡単な乾燥後に、任意に、 基材の性質に依存して200℃までの温度範囲をとり得る熱処理を伴うことで、 優れた疎油性および疎水性を示す。

[0042]

本発明において処理される基材は、石膏ボード原紙、コート原紙、中質紙、一般ライナー及び中芯、中性純白ロール紙、中性ライナー、防錆ライナー及び金属合紙、クラフト紙などである。基材としては、中性印刷筆記用紙、中性コート原



紙、中性PPC用紙、中性感熱用紙、中性感圧原紙、中性インクジェット用紙及び中性情報用紙も挙げられる。さらに、モールドを使用して成型するモールド紙、特にモールド容器も挙げられる。パルプモールド容器は、例えば、特開平9-183429号公報に記載の方法によって製造することができる。

[0043]

紙を形成するパルプ原料としては、クラフトパルプあるいはサルファイトパルプ等の晒あるいは未晒化学パルプ、砕木パルプ、機械パルプあるいはサーモメカニカルパルプ等の晒あるいは未晒高収率パルプ、新聞古紙、雑誌古紙、段ボール古紙あるいは脱墨古紙等の古紙パルプのいずれも使用することができる。また、上記パルプ原料と石綿、ポリアミド、ポリイミド、ポリエステル、ポリオレフィン、ポリビニルアルコール等の合成繊維との混合物も使用することができる。

[0044]

紙にサイズ剤を加えて、紙の耐水性を向上させることができる。サイズ剤の例は、カチオン性サイズ剤、アニオン性サイズ剤、ロジン系サイズ剤(例えば、酸性ロジン系サイズ剤、中性ロジン系サイズ剤)である。スチレンーアクリル酸系共重合体、アルキルケテンダイマーが好ましい。サイズ剤の量は、パルプに対して0.01~5重量%であってよい。

[0045]

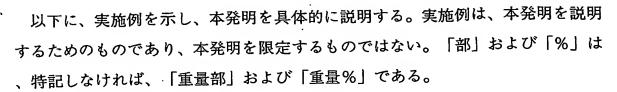
紙中には必要に応じて、通常使用される程度の製紙用薬品として、澱粉、上記のほかの各種変性澱粉、カルボキシメチルセルロース、ポリアミドポリアミンーエピクロルヒドリン樹脂等の紙力増強剤、歩留り向上剤、染料、蛍光染料、スライムコントロール剤、消泡剤等の紙の製造で使用される添加剤を使用することができる。

[0046]

必要により、サイズプレス、ゲートロールコーター、ビルブレードコーター、 キャレンダー等で、薬品(例えば、澱粉、ポリビニルアルコール、染料、コーティングカラー、防滑剤等)を紙に塗布することができる。

[0047]

【実施例】



[0048]

以下において使用した試験方法は次のとおりである。

粘度

溶液の粘度は、液温を25℃に調節し、回転式粘度計で測定した。

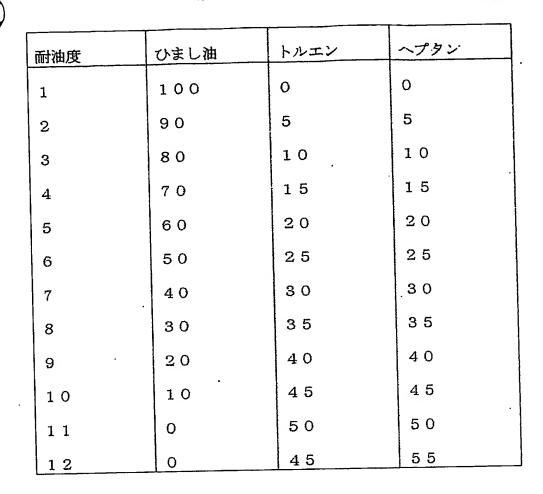
耐油性

耐油性は、TAPPI UM-557に従って測定した。表1に示す試験油1 滴を紙の上におき、15秒後に油の浸透状態を観察する。浸透を示さない試験油 が与える耐油度の最高点を耐油性とする。

[0049]

【表1】

表1



[0050]

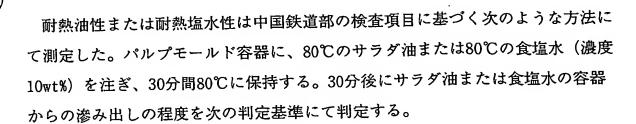
サイズ度

サイズ度は、JIS P-8122に従って測定した。

紙から縦50mm×横50mmの測定紙用紙片を切り取り、水平面に置いて辺が上方に来るように、紙片の4辺について辺から約1cmの内側の線で折り、4 隅が内側にくるように、隅とそこで交わる二つの辺のそれぞれの約1cmの内側の線の交点とを結ぶ線で折って、上方が空いた箱を作成した。この箱を、シャーレに入れた20±1℃の2%ロダン酸アンモニウム水溶液上に浮かべると同時に、同じ温度の1%塩化第2銅の溶液をピペットで一滴落としてから3個の赤色斑点が現れるまでの時間を測定し、その秒数をサイズ度とした。

[0051]

耐熱油性および耐熱塩水性



〇: 滲み漏れともなし。

○': わずかに滲みが見られる。

△: 滲み出しはあるが、漏れはない。

×: 容器より漏れがある。

[0052]

合成例1

9 0部のN-メチル-2-ピロリドン (NMP) と、1 3部のジメチルアミノ エチルメタクリレートと、1 1部の酢酸と、1 0部のN-ビニル-2-ピロリドン と、3部のアクリル酸と8 0部の含フッ素アクリレート:

【化12】

$$CH_3$$
 $CF_3(CF_2)_n$
 C_2H_4
 $CF_3(CF_2)_n$
 C_2H_4
 CF_3
 $CF_3(CF_2)_n$
 C_2H_4
 CF_3
 CF_3

(nが5、7、9、11および13である化合物の重量比1/63/25/9/3の混合物)

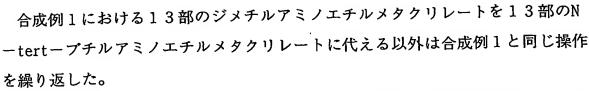
と、1部の4,4'-アゾビス(4-シアノペンタン酸)とを、撹拌装置、温度 計、還流冷却器、滴下漏斗、窒素流入口および加熱装置を備えた容積500部の 反応器に投入した。

[0053]

この混合物を、85 \mathbb{C} の窒素雰囲気下で 6 時間加熱し、次に 195 部の水、および 1.4 部の 35 重量%過酸化水素を含む水溶液を 70 \mathbb{C} で、20 分にわたって滴下した。次にこの反応混合物を室温まで冷却した。これより 400 部の透明琥珀色溶液(S1)が得られ、この溶液の固形分濃度は 25 %であった。

[0054]

合成例2



400部の透明琥珀色溶液(S2)が得られ、この溶液の固形分濃度は25%であった。

[0055]

合成例3

90部のNMPと、15部のジメチルアミノエチルメタクリレートと、11部の酢酸と、6部のN-ビニル-2-ピロリドンと、2部のメタクリル酸と80部の含フッ素アクリレート:

[化13]

$$CF_3(CF_2)_n$$
 C_2H_4 $CF_3(CF_2)_n$ C_2H_4 $CF_3(CF_2)_n$ C

(nが7および9である化合物の重量比85/15の混合物)

と、0.8部の4,4'-アゾビス(4-シアノペンタン酸)とを、撹拌装置、 温度計、還流冷却器、滴下漏斗、窒素流入口および加熱装置を備えた容積500 部の反応器に投入した。

[0056]

この混合物を、75 \mathbb{C} の窒素雰囲気下で 3 時間加熱し、その後 0.4 部の 4,4 ・ - アゾビス(4- シアノペンタン酸)を投入しさらに 3 時間反応を続けた。次に 195 部の水、および 1.4 部の 35 重量%過酸化水素を含む水溶液を 70 \mathbb{C} で、20 分にわたって滴下した。次にこの反応混合物を室温まで冷却した。これよ 940 の部の透明琥珀色溶液(83)が得られ、この溶液の固形分濃度は 24.5%であった。

[0057]

<u>合成例 4</u>

3部のアクリル酸を1部のスチレンスルホン酸ソーダに代える以外は合成例2 と同じ操作を繰り返した。395部の透明琥珀色溶液(S4)が得られ、この溶



液の固形分濃度は25.7%であった。

[0058]

合成例 5

90部のNMPと、15部のジメチルアミノエチルメタクリレート4級化物:

【化14】

$$\begin{array}{c} \mathrm{CH_3} \\ \mathrm{CH_2=C-C-O-CH_2CH_2N}^{\oplus} \cdot (\mathrm{CH_3})_3 \\ \mathrm{O} \end{array} \quad \text{(VII)}$$

と、10部のNービニルー2ーピロリドンと、2部のメタクリル酸と80部の合成例3で用いた含フッ素アクリレート(nが5、7、9、11および13である化合物の重量比1/63/25/9/3の混合物)とを、撹拌装置、温度計、還流冷却器、滴下漏斗、窒素流入口および加熱装置を備えた容積500部の反応器に投入した。

[0059]

この混合物を、85℃の窒素雰囲気下で3時間加熱し、その後0.4部の4,4'ーアゾビス(4ーシアノペンタン酸)を投入しさらに3時間反応を続けた。次に145部の水、および12部の酢酸を含む水溶液を70℃で、20分にわたって滴下した。次に50部の水、および1.4部の35重量%過酸化水素を含む水溶液を70℃で、20分にわたって滴下し、40分間攪拌した後この反応混合物を室温まで冷却した。400部の透明琥珀色溶液(S5)が得られ、この溶液の固形分濃度は24.5%であった。

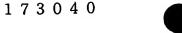
[0060]

比較合成例1

合成例 1 の 3 部のアクリル酸を 3 部のNービニルー 2 ーピロリドンに代える以外は実施例 1 と同じ操作を繰り返した。得られた溶液(T1)の固形分濃度は 2 4. 0%であった。

[0061]

比較合成例2



合成例3の2部のメタクリル酸を2部のN-ビニル-2-ピロリドンに代える 以外は実施例3と同じ操作を繰り返した。得られた溶液(T2)の固形分濃度は 24.0%であった。

合成例 1~5 および比較合成例 1~2 で得られた溶液の粘度の測定結果を表 2 に示す。

[0062]

【表 2】

表 2

溶液	S1	S2	S3	S4	S5	T1	T 2
粘度 (cps)	650	700	400	250	500	2200	1800

[0063]

実施例1

広葉樹漂白クラフトパルプの1%水分散1000gをかき混ぜながら、固形分濃度1%のスチレンーアクリル酸系共重合体系サイズ剤(日本PMC(株)製AS-233)8gを少しずつ添加した。攪拌を2分間続け、ついで合成例1で得られたS1を固形分濃度1%に希釈したものを2.4gを少しずつ添加、2分間攪拌した。得られたパルプスラリーをパルプモールド製造機にて、円形の平底トレーに成形した。乾燥は180℃で30秒間とした。紙トレーの直径は16cmであり、深さは3cm、厚み0.6mmであった。この紙トレーの耐油性と耐熱油性と耐熱塩水性を評価した。結果を表3に示す。

[0064]

実施例2

紙トレーの強度を高めるため、実施例1の工程において、最初にパルプスラリーに固形分濃度1%のポリアミドポリアミン-エピクロルヒドリン反応物(日本PMC (株)製WS-570)4gを少しずつ添加した。その後は実施例1と同様の操作を行った。得られた紙トレーの耐油性と耐熱油性と耐熱塩水性を評価した。結果を表3に示す。

[0065]

比較例1



実施例2のS1に代えてT1を用いた。得られた紙トレーの耐油性と耐熱油性と耐熱塩水性を評価した。結果を表3に示す。

[0066]

【表3】

表3

例	溶液	WS-570	耐油性 (TAPPI 法)	耐熟油性	耐熱塩水性
 実施例 1	S1	なし	8	0	0'
実施例2	S1	4g .	8	0,	0,
比較例1	T1	4g	6	Δ	0,

[0067]

<u>実施例 2 ~ 9</u>

表4に示す溶液を同一固形分濃度で使用する以外は実施例1 (WS-570不使用) または実施例2 (WS-570使用)と同様の手順を繰り返し、紙トレーを得た。耐油 性と耐熱油性と耐熱塩水性の結果を表4に示す。

[0068]

比較例2

実施例2のS1に代えてT2を用いた。得られた紙トレーの耐油性と耐熱油性と 耐熱塩水性を評価した。結果を表4に示す。

[0069]

【表4】

表 4

例	溶液	WS-570	耐油性 (TAPPI 法)	耐熱油性	耐熱塩水性
 実施例 2	S2	なし	8	O,	0'
実施例3	\$2	4g	8	O'	0'
実施例4	S3	なし	9	0	0
実施例5	S3	4g	9	0	0
実施例6	S 4	なし	9	0	0
実施例7	S 4	4g	9	0	0
実施例8	S 5	なし	9	0	0
実施例 9	S 5	4g	8	0	0
比較例2	T 2	4g	6	Δ	O'

[0070]

<u>実施例10</u>

広葉樹漂白クラフトパルプの1%水分散500gをかき混ぜながら、ついで合成例 3 で得られたS1の固形分 1 %溶液1.2gを少しずつ添加、2分間攪拌した。このパルプスラリーをJIS P8209記載の標準手すき機を用いて抄紙した。湿紙をろ紙の間に挟んで3.5kg/cm 2 の圧力でプレスし、充分水を吸い取ってから、ドラム式ドライヤーで乾燥(100°C×2分間)して耐油紙を得た。坪料は80g/ m^2 であった。この耐油紙の耐油性とサイズ度を評価した。結果を表 5 に示す。

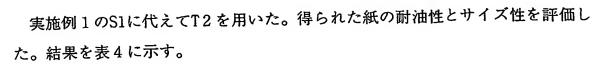
[0071]

<u>実施例11</u>

広葉樹漂白クラフトパルプの1%水分散500gをかき混ぜながら、固形分濃度1%のポリアミドポリアミン-エピクロルヒドリン反応物(日本PMC(株)製WS-570)を2gを少しずつ添加した。攪拌を2分間続け、ついで合成例 3 で得られたS1の固形分 1 %溶液1.2gを少しずつ添加、2分間攪拌した。このパルプスラリーをJIS P8 209記載の標準手すき機を用いて抄紙した。湿紙をろ紙の間に挟んで3.5kg/cm 2 の圧力でプレスし、充分水を吸い取ってから、ドラム式ドライヤーで乾燥(100 C×2 分間)して耐油紙を得た。坪料は80g/m 2 であった。この耐油紙の耐油性とサイズ度を評価した。結果を表 5 に示す。

[0072]

比較例3



[0073]

比較例4

実施例2のS1に代えてT2を用いた。得られたトレーの耐油性と耐熱油性と耐熱塩水性を評価した。結果を表4に示す。

[0074]

【表5】

表 5

例	溶液	WS-570	耐油性 (TAPPI 法)	サイズ度 (秒)
実施例10	S1	なし	8	1 8
実施例11	S1	. 4g	8	1 6
比較例3	T2	なし	8	1 6
比較例4	T2	4g	5.	6

[0075]

【発明の効果】

本発明の処理剤は、サイズ剤および紙力増強剤が共存する場合にも、良好な耐水性および耐油性を示す。



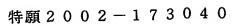
【書類名】 要約書

【要約】

【課題】粘度が低く、カチオン性紙力剤を併用しても性能の低下の少ない紙 用処理剤を提供する。

【解決手段】 ポリフルオロアルキル基を有する(メタ)アクリレートからの重合単位、ピロリドンモノマーからの重合単位、- [CH_2 C (CH_3) [C OOCH $_2$ CH_2 CH $_2$ N+ (CH_3) $_3$ ·Cl $_-$]] -等の含窒素重合単位、ならびに- [CH_2 C (CH_3) COOH] -等のアニオン性官能基含有重合単位を必須とする共重合体を含む紙用処理剤。

【選択図】 なし



出願人履歴情報

識別番号

[000002853]

1. 変更年月日 [変更理由]

1990年 8月22日

後 更 连 田 」 住 所 新規登録

住 所 氏 名・

大阪府大阪市北区中崎西2丁目4番12号 梅田センタービル

ダイキン工業株式会社